# 云南匙羹藤甙A和B的结构\*

# 张壮鑫 陈纪军 周 俊

(中国科学院昆明植物研究所植物化学开放实验室, 昆明650204)

摘要 从云南匙羹藤(Gymnema yunnanense Tsiang)中分离得到 2 个新 $C_{21}$ 甾体甙,命名为云南 匙羹藤甙A(I)和B(I)(gymnemaroside A,B)。据化学反应和光谱数据,推定其结构分别为:本波甙元 3 -氧- $\beta$ -D-葡萄糖吡喃基-  $(1 \rightarrow 4)$  - 3 - 氧- $\beta$ -D-加拿大麻糖吡喃基-  $(1 \rightarrow 4)$  -  $\beta$ -D-加拿大麻糖吡喃甙 [penupogenin 3 -  $\beta$ -D-glucopyranosyl-  $(1 \rightarrow 4)$  -  $\beta$ -D-cymaropyranosyl-  $(1 \rightarrow 4)$  -  $\beta$ -D-cymaropyranoside]和吉马甙元 3 - 氧- $\beta$ -D-葡萄糖吡喃基-  $(1 \rightarrow 4)$  -  $\beta$ -D-m拿大麻糖吡喃基-  $(1 \rightarrow 4)$  -  $\beta$ -D-m拿大麻糖吡喃基-  $(1 \rightarrow 4)$  -  $\beta$ -D-mpath  $\beta$ -D-cymaropyranosyl-  $(1 \rightarrow 4)$  -  $\beta$ -D-cymaropyranosy

**关键词** 云南匙羹藤; 萝藦科; 云南匙羹藤甙A, B

### GYMNEMAROSIDE A AND B FROM GYMNEMA YUNNANENSE\*

ZHANG Zhuang-Xin, CHEN Ji-Jun, ZHOU Jun

(Laboratory of Phytochemistry, Kunming Institute of Botany, Academia Sinica, Kunming 650204)

Abstract From the whole plant of Gymnema yunnanense Tsiang, two new  $C_{21}$  steroidal glycosides named gymnemaroside A(I) and B(I) were isolated. On the basis of chemical and spectral evidence, their structures were elucidated as penupogenin  $3-O-\beta$  -D-glucopyranosyl-  $(1 \rightarrow 4)$ -3-O-methyl-6-deoxy- $\beta$ -D-allopyranosyl-  $(1 \rightarrow 4)$ - $\beta$ -D-cymaropyranoside and gymnemarsgenin  $3-O-\beta$ -D-gluco-pyranosyl-  $(1 \rightarrow 4)$ -3-O-methyl-6-deoxy- $\beta$ -D-allopyranosyl-  $(1 \rightarrow 4)$ - $\beta$ -D-cymaropyranoside, respectively.

Key words Gymnema yunnanense, Asclepiadaceae, Gymnemaroside A, B

<sup>1990</sup>年5月收稿,1990年8月定稿。

<sup>\*</sup> 本研究由国家自然科学基金会和瑞典国际基础科学基金会资助。

<sup>\*</sup> This work was supported by grant from International Foundation for Science in Sweden (Grant-in-Aid-No. F/1165-3)

前文[1]报道了从云南匙羹藤 (Gymnema yunnanense Tsiang)中得到的 6 个C<sub>21</sub>甾体甙。本文报告从该植物得到的 2 个新C<sub>21</sub>甾体甙——云南匙羹藤甙A (I) 和B (I) (gymnemaroside A, B) 的分离和结构测定。

云南匙羹藤干燥的全株 2 kg, 按常法处理得石油醚、乙酸乙酯和正丁醇提取部分。 乙酸乙酯部分对 Lieberman-Burchard 和 Keller-Killiani 反应呈阳性, 提示有 2 -去氧糖的甾体化合物存在<sup>[2]</sup>。该部分用各种溶剂经硅胶柱和反相柱(MCI gel, RP-8, ODS-Q<sub>3</sub>) 得化合物(I)和(I)。

化合物 (I), 白色无定形粉末, mp 174-176°,  $[\alpha]_{0}^{19}+80.43$  (c = 0.55, CHCI<sub>3</sub>)。分子式为: C<sub>5</sub>,H<sub>86</sub>O<sub>2</sub>,。 <sup>1</sup>H NMR 给出的信号有 δ (ppm): 1.38 (3H, s, 18-Me), 1.64(3H, d, J = 6.0 Hz, 21-Me), 2.05(3H, s. 19-Me), 3.27(1H, m, 3-H), 4.28(1H, q, J = 6.0 Hz, 20-H), 4.82(1H, br. d, J = 9.0 Hz, 12-H), 5.55(1H.br. s. 6-H), 6.58 (1H, d, J = 16.0 Hz, Ar-CH = **CH**-CO-), 7.20-7.60(5H, m, Ar-H×5), 7.92(1H, d, J = 16.0 Hz, Ar-CH = CH-CO-)。本化合物的甙元在18C NMR 中的信号与本波甙元(penupogenin, 1)的信号一致[1]。由于(1)的13C NMR 给出 4 个 糖的端基碳原子信号 δ(ppm), 96.3.100.4. 103.9: 和106.3 <sup>1</sup>H NMR中有 4 个糖的端基 质子共振信号 $\delta$ (ppm): 4.60(1H, d, J = 7.6 Hz), 4.77(1H, d, J = 8.0 Hz), 4.95(1H, dd, J = 10.0, 2.0 Hz), 5.16(1H, dd, J = 9.0, 2.0 Hz), 和 (I) 的<sup>18</sup>C NMR 具有 与本波甙元 (Ⅱ)在C-3 上的配糖体位移效应 [3]. C-2(-2.1ppm), C-3 (+6.6 ppm), C-4 (-4.3 ppm), 提示化合物 (I) 为本波甙元 C-3 上连接 4 分子糖的配糖体。并且 根据端基质子的偶合常数, 各糖的构型均为 B。(I)在温和酸性条件下水解, 其水解产 物经TLC与标准品对照,检查出本波甙元(Ⅱ),葡萄糖(glucose),加拿大麻糖(cymarose) 和 3-氧-甲基-6-去氧-阿洛糖 (3-Q-methyl-6-deoxy-allose)。(I) 的<sup>13</sup>C NMR中 有一组与β-D-葡萄糖甲基甙相对应的化学位移值δ(ppm): 106.3, 75.1, 78.1, 71.8, 78.1和62.9<sup>[4]</sup>。说明葡萄糖位于糖链的最外侧。(I)的常法乙酰化产物,在 EI-MS 中给出较强碎片离子峰m/z, 331, 533, 亦说明葡萄糖位于糖链的最外侧, 且与 3-氧-甲基-6-去氧阿洛糖直接相连。(I)的糖链部分的 13C NMR 值 与 文 献 [5] 报 道 的 dregeoside A<sub>11</sub> 的糖链部分完全一致,说明它的糖键的组成和连接次序与dregeoside A<sub>11</sub> 的相同。据此推定化合物(I)的结构为: 本波甙元 3 -氧-β-D-葡萄糖吡喃基-(1 → 4) - 3 -氧-甲基-6 -去氧-β-D-阿洛糖吡喃基- (1 → 4) -β-D-加拿大麻糖 吡 喃 基-(1→4)-β-D-加拿大麻糖吡喃甙 [penupogenin 3-Q-β-D-glucopyranosyl-(1→4) -3 - O -methyl- 6 -deoxy- $\beta$ -D-allopyranosyl- (1  $\rightarrow$  4) - $\beta$ -D-cymaropyranosyl- (1  $\rightarrow$ 4)-β-D-cymaropyranoside, I], 命名为云南匙羹藤甙 A (gymnemaroside A).

化合物(I)为白色无定形粉末,mp 178—182℃,〔 $\alpha$ ] $_{D}^{\circ}$ +24.0°(c = 0.62,CHCI $_{3}$ ),分子式为C $_{64}$ H $_{90}$ O $_{23}$ 。 <sup>1</sup>H NMR给出的信号有 $\delta$ (ppm):1.38(3H, s, 18-Me),1.64(3H, d, J = 6.0 Hz, 21-Me),2.06(3H, s, 19-Me),3.28(1H, br.s, 3-H),5.30(1H, m, 6-H),5.48(1H, dd, J = 11.4, 3.2 Hz, 12-H),5.93(1H, q, J = 6.0 Hz, 20-H),6.56(1H, d, J = 16.0 Hz, Ar-CH = CH-CO-),7.30—7.60(8H, m, Ar-H × 8),7.86(1H, d, J = 16.0 Hz, Ar-CH = CH-CO-),8.23(2H, br.d, J = 16.0 Hz, Ar-CH = 12.0 Hz, Ar-CH = 12

7.8 Hz, Bz-3, 7-H); 其甙元的<sup>18</sup>C NMR信号与吉马甙元(gymnemarsgenin, N)的讯号一 致[1]。(I)的<sup>13</sup>C NMR和<sup>1</sup>H NMR均给出 4 个糖的端基碳原子和端基质子信号 δ(ppm); 96.4, 100.4, 103.9, 106.5; 4.60(1H, d, J = 8.0 Hz), 4.78 (1H, d, J = 8.0 Hz), 4.96(1H, dd, J=10.0, 2.0 Hz), 5.14(1H. dd, J=10.0, 2.0 Hz), 以及归属于糖 链部分的 3 个仲甲基和 3 个甲氧基信号 $\delta$ (ppm), 1.39, 1.41, 1.45 (各3H, d, J = 6.0 Hz), 3.52, 3.56, 3.62(各3H, s)。 (I) 的属于糠部分的¹H NMR和¹³C NMR信号 均与(I)的糖链部分的相同。(I)在温和条件下酸水解,其产物经 TLC 与标准品对 照,检出吉马甙元(N),葡萄糖,加拿大麻糖和3-氧-甲基-6-去氧-阿洛糖。为此推 定(I)的糖链部分的组成,糖的连结秩序和构型均与(I)的完全相同。(I)与(I)不同之处仅在于(I)比(I)多出一组苯甲酰基信号,且(I)中的C-20-H从5.93 (1H, q, J = 6.0 Hz) 移向高场 (I) 的4.28(1H, q, J = 6.0 Hz), 说明 (I) 中不但 12位而且20位均成酯。据此推定(I)的结构为: 吉马甙元 3-氧-β-D-葡萄糖吡喃基-(1 → 4) - 3 - 4 - 日本 - 6 - 去氧 - β - D - 阿洛糖吡喃基 -  $(1 → 4) - \beta$  - D - 加拿大 麻 糖 吡 喃基-(1→4)-β-D-加拿大麻糖吡喃甙 [gymnemarsgenin 3-O-β-D-glucopyranosyl-(1  $\rightarrow$  4)-3-O methyl-6-deoxy- $\beta$ -D-allopyranosyl-(1  $\rightarrow$  4)- $\beta$ -D-cymaropyranoyl-(1→4)-β-D-cymaropyranoside, I], 命名为云南 匙 羹 藤 甙 B (gymnemaroside B)。

$$R^{2O} \longrightarrow OR^{3} \qquad R^{1} \qquad R^{2} \qquad R^{3}$$

$$R^{1} \qquad R^{2} \qquad R^{3}$$

$$R^{1} \qquad R^{2} \qquad R^{3}$$

$$R^{2} \qquad R^{3} \qquad R^{4} \qquad R^{2} \qquad R^{3}$$

$$R^{2} \qquad R^{3} \qquad R^{4} \qquad R^{2} \qquad R^{3}$$

$$R^{2} \qquad R^{3} \qquad R^{4} \qquad R^{2} \qquad R^{3}$$

$$R^{4} \qquad R^{4} \qquad R^{2} \qquad R^{3}$$

$$R^{4} \qquad R^{4} \qquad R^{4} \qquad R^{4}$$

$$R^{4} \qquad R^$$

# 实 验 部 分

熔点用微量熔点仪测定,温度计未经校正。UV用210A型分光光度计测定,乙醇作溶剂,IR用Perkin-Elemer 577型分光光度计测定,溴化钾压片。NMR 用 Bruker WH-90核磁共振仪测定,TMS作内标, $C_5D_5N$ 作溶剂。MS用Finnigan-4510型质谱仪,采用70 eV的电子轰击电离源,旋光光谱用 J-20 C光谱仪测定。青岛海洋化工厂生产的200—300目硅胶和日本三菱化成公司生产的 MCI gel, RP-8,ODS-Q<sub>3</sub> 进行柱层析,以

及它们生产的高效薄板和 RP-8 薄 板 分 离。展 开 剂: A. 丙酮-石油醚 (2:3); B.甲醇-氯仿 (5:95, 20:80); C. 正丁醇-醋酸-水 (4:1:5, 上层)。显色剂用 5 %硫酸乙醇溶液。

云南匙羹藤干燥的全株2.0 kg,按前文[1]方法获得72 g 粗甙。该粗 甙 吸 附 于 100 g 硅胶上,以氯仿,5 %、10%甲醇-氯仿梯 度 洗 脱,每250 ml 为一流份,第 8 到 16, 23到30分别合并,得FrA和FrB。

FrA、FrB分别经过硅胶柱 (以甲醇-氯仿,丙酮-石油醚分别洗 脱 和 反 相 柱 MCI gel, RP-8, ODS-Q<sub>8</sub>[以甲醇-水(2:8)洗脱]进行纯化,分别得(I)(180 mg, 0.018%)和 I (80mg, 0.008%)。

#### 云南匙羹藤甙 A (gymnemaroside A, I)

自色无定形粉末,mp 174—176℃,〔 $\alpha$ 〕 $^{1}_{D}$  + 80.43(c = 0.55,CHCl $_{3}$ )。元素分析: $C_{57}H_{86}O_{22} \cdot 3H_{2}O$ ,计算值(%):C,58.16;H,7.83。分析值(%):C,58.35;H,7.70.UV  $\lambda_{max}$  (ige):218(4.20),232 (4.18),279 (4.24).IR  $\nu_{max}$  cm $^{-1}$ : 3450 (OH),1700(C = O),1640(C = C),1570,1490,1450( $C_{6}H_{5}$ ),1190(C - O),1160,1070,1000 (C - O - C) ,860,780,710,680. $^{1}$ H NMR  $\delta$  (ppm):1.38(3H, s,18-Me),1.39,1.42,1.45(各 3H,d,J = 6.0 Hz,糖-6-Me),1.64(3H,d,J = 6.0 Hz,21-Me),2.05(3H,s,19-Me),3.27(1H,m,3-H),3.51,3.55,3.62(各 3H,s,糖-3-OMe),4.28(1H,q,J = 6.0 Hz,20-H),4.60(1H,d,J = 7.6 Hz,糖-1-H),4.77(1H,d,J = 80 Hz,糖-1-H),4.82(1H,br.d,J = 9.0 Hz,12-H),4.95(1H,dd,J = 10.0,2.0 Hz,糖-1-H),5.55(1H,br.s,6-H),6.58(1H,d,J = 16.0 Hz,Ar-CH = CH-CO-),7.20—7.60(5H,m,Ar-H × 5),7.92 (1H,d,J = 16.0 Hz,Ar-CH = CH-CO-)。 13C NMR 见表 1。

- (I) 的酸水解 取(I) 5 mg,溶于 5 ml甲醇中,加入 5 ml 5 %的盐酸水溶液,于  $50 \text{ ℃水浴上反应15分钟,加入 } 5 \text{ ml水。减压除去甲醇至10 ml,于60 ℃水浴上另反应15分钟,中和至 pH 7,然后浓缩至小体积,甲醇溶出, 经TLC与标准品对照,检查出本波甙元(I),葡萄糖,加拿大麻糖, <math>3 -$ 氧-甲基- 6 -去氧阿洛糖。
- (I)的乙酰化 取(I) 5 mg溶于 2 ml 吡啶中,加入 3 ml 醋酐,室温放置24小时,以氮气流吹去溶剂。其产物的EI-MS给出如下碎片、离子峰m/z: 533, 331, 264, 229, 203, 189, 169, 148, 147, 131, 123, 105 (基峰), 77。

### 云南匙羹藤甙B (gymnemaroside B, I)

白色无定形粉末,mp 178—182℃,〔 $\alpha$ 〕 $_D^0$ +24.0(c = 0.63, CHCl $_3$ ),元素分析: $C_{64}H_{90}O_{23} \cdot 4H_2O$ ,计算值(%):C,59.26,H,7.56.分析值(%):C,59.23,H,7.45.UV  $\lambda_{max}$  (lgɛ):219 (4.24),224 (4.27),230 (4.13) ,280 (4.23).IR  $\nu_{max}$  cm $^{-1}$ :3480(OH),1710(C = O),1640 (C = C),1600,1540,1480( $C_6H_5$ ),1280(C-O),1100,1070,1060(C-O-C),950,910,860,760,710.<sup>1</sup>H NMR  $\delta$  (ppm):1.38(3H,s,18-Me),1.39,1.41,1.45(各3H,d,J = 6.0 Hz,糖-6-Me),1.64 (3H,d,J = 6.0 Hz,21-Me),2.06(3H,s,19-Me),3.28(1H,br.s,3-H),3.52,

表 1 化合物 (I) 和 (I) 的 <sup>13</sup>C NMR 化学位移数据 (重氢吡啶)
Table 1 <sup>13</sup>C NMR chemical shifts of (I) and (I) in C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N

Carbon	The aglycones moieties		The sugar moieties			
	(1)	(1)		(1)	( <b>I</b> )	dregeoside A <sub>11</sub> <sup>(5)</sup>
1	39.1	39.0	D-cym- 1	96.3	96.4	96.4
2	29.8	29.8	2	37.3	37.3	37.1
3	77.7	77.8	3	77.7	77.8	78.0
4	38.9	38.5	4	83.0	83.2	83.0
5	139.2	139.5	5	68.9	69.0	69.0
6	119.5	119.3	6	18.6	18.5	18.2
7	34.0	34.0	OMe	58.8	58.8	58.9
8	74.2	74.4	D-cym-1	100.4	100.5	100.4
9	43.9	44.1	<b>2</b>	37.3	37.3	37.2
10	37.3	37.3	3	78.1	78.1	78.1
11	25.6	25.6	4	83.0	83.2	83.1
12	74.4	74.7	5	69.3	69.2	69.2
13	56.9	57. i	6	18.6	18.5	18.2
14	88.8	88.9	OMe	58.8	58.9	59.0
15	35.1	34.9	D-allo- 1	103.9	103.9	103.9
16	34.6	34.0	2	72.5	72.8	72.5
17	88.6	87.7	3	83.2	83.2	83.2
18	11.6	11.5	4	83.2	83.2	83.2
19	18.2	18.1	5	69.4	69.0	69.2
20	70.8	75.8	6	18.6	18.5	18.6
21	19.3	15.4	OMe	61.7	62.0	61.7
Cin-1	166.0	166.9	D <b>-</b> glc- 1	106.3	106.2	106.3
2	119.5	119.3	2	<b>75</b> .3	75.4	75.4
3	145.3	144.0	3	78.1	78.2	78.3
4	135.0	135.0	4	71.8	71.9	71.9
5	128.6	128.6	5	78.1	78.2	<b>78</b> .3
6	129.2	129.2	6	62.9	62.9	63.0
7	130.6	130.6				
8	129.2	129.2				
9	128.6	128.6				
Bz- 1		165.8				
2		131.3				
3		128.2				
4		133.3				
5		130.3				
6		133.3				
7		128.8				

3.56, 3.62(各3H, s, 糖-3-OMe), 4.60(1H, d, J=8.0 Hz, 糖-1-H), 4.78(1H, d, J=8.0 Hz, 糖-1-H), 4.96(1H, dd, J=10.0, 2.0 Hz, 糖-1-H), 5.14(1H, dd, J=10.0, 2.0 Hz, 糖-1-H), 5.30(1H, br.s, 6-H), 5.48(1H, dd, J=11.4, 3.2 Hz, 12-H), 5.93(1H, q, J=6.0 Hz, 20-H), 6.56(1H, d, J=16.0 Hz, Ar-CH=CH-CO-), 7.30-7.60(8H, m,  $Ar-H\times 8$ ), 7.86(1H, d, J=16.0 Hz, Ar-CH=CH-CO-), 8.23(2H, br.d, J=7.8 Hz, Bz-3, 7-H).  $^{13}C$  NMR  $\mathbb{Z}$   $\mathbb{Z}$  1.

(I) 的酸水解 取(I) 5 mg, 按上述同法处理,其反应产物经 TLC 与 标 准品对照,检查出吉马甙元(N),葡萄糖,加拿大麻糖, 3-氧-甲基-6-去氧-阿洛糖。

致謝 本室仪器分析组进行元素分析和所有谱学数据测试。

#### 参 考 文 献

- 1 陈纪军, 邱声祥,张壮鑫等. 云南植物研究 1989; 11(4):471-475
- 2 Von Buw J, Reichstein T. Helv Chem Acta 1948; 31:888
- 3 Kasai R, Suzuo M, Aszkawa J et al. Tetrahedron Lett 1977; 175
- 4 Nakagawa T, Hayashi K, Wada K et al. Tetrahedron Lett 1982; 23:5431-5434
- 5 Yoshimura S, Narita H, Hayashi K et al. Chem Pharm Bull 1983, 31:3971-3983